

REŠITVE

1.1	74	1 T
1.2	B	1 T
1.3	Xe, 131	2 x 1 T

Opomba za ocenjevalca: ime ksenon ne upoštevamo.

Skupaj: 4 T

2.1	$\text{Na}^+ / 2 \text{Na}^+ / \text{Na}^{+1} / \text{Na}^{1+}, \text{O}^{2-}$	1 T
-----	--	-----

Opomba za ocenjevalca: Oba simbolna zapisa za 1 T. Delnih točk ni.

2.2	Na_2O , natrijev oksid/dinatrijev oksid	2 x 1 T
-----	---	---------

Opomba za ocenjevalca: zapis enačbe reakcije nastanka spojine ne upoštevamo.

2.3	lonska/ionska vez/ionska sila/elektrostatska sila/ionski privlak	1 T
-----	--	-----

2.4	Č	1 T
-----	---	-----

2.5	1 : 1	1 T
-----	-------	-----

Opomba za ocenjevalca: Upoštevamo tudi razmerja 2 : 2; 3 : 3 ipd.

Skupaj: 6 T

3.1	A: etan, B: eten/etilen, C: etin/acetilen	1 T
-----	---	-----

Opomba za ocenjevalca: Vsa tri imena za 1 T. Delnih točk ni.

3.2	C_2H_6	1 T
-----	------------------------	-----

3.3	C	1 T
-----	---	-----

Opomba za ocenjevalca: Upoštevamo tudi etin/acetilen.

3.4	4/štirje	1 T
-----	----------	-----

Skupaj: 4 T

4.1	$2\text{Mg}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{MgO}(\text{s})$	1,5 T
-----	---	-------

Opomba za ocenjevalca: brez ali z napačnimi agregatnimi stanji snovi, za pravilno enačbo reakcije dodelimo 1 T. 0,5 T za pravilna agregatna stanja snovi dodelimo le v primeru, da je enačba reakcije pravilno zapisana in urejena.

4.2	Magnezijev oksid	1 T
-----	------------------	-----

Opomba za ocenjevalca: če je namesto imena zapisana formula spojine, se točkuje z 0 T.

4.3	$\text{MgO}(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2(\text{aq})$	1,5 T
-----	---	-------

Opomba za ocenjevalca: brez ali z napačnimi agregatnimi stanji snovi, za pravilno enačbo reakcije dodelimo 1 T. 0,5 T za pravilna agregatna stanja snovi dodelimo le v primeru, da je enačba reakcije pravilno zapisana in urejena.

4.4	B	1 T
-----	---	-----

Skupaj: 5 T

5.1	Mg in Ca	1 T
-----	----------	-----

Opomba za ocenjevalca: 1 T za pravilno zapisana simbola obeh elementov. Delnih točk ni.

5.2	Modro	1 T
-----	-------	-----

Opomba za ocenjevalca: upoštevamo tudi različne odtenke modre barve ali smiselne kombinacije modre barve.

5.3	Jod	1 T
-----	-----	-----

Opomba za ocenjevalca: če namesto imena zapišejo simbol elementa, se točkuje z 0 točkami.

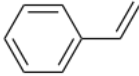
5.4	lonska spojina/lonska/lonski kristali	1 T
-----	---------------------------------------	-----

Skupaj: 4 T

6.1	A	1 T
6.2	B	1 T
6.3	Tekočem/kapljevinastem.	1 T
6.4	C	1 T
		Skupaj: 4 T

7.1	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2$	1 T
<i>Opomba za ocenjevalca: Zapis racionalne formule je lahko tudi brez prikazanih vezi med ogljikovimi atomi. Zapis drugačnih formul ne upoštevamo.</i>		
7.2	1,2-dikloropropan	1 T
7.3	(radikalska) substitucija	1 T
<i>Za ocenjevalca: Besede "radikalska" ne zahtevamo. Če je kot odgovor natančno naveden napačen tip substitucije npr. elektrofilna substitucija, dodelimo 0 T.</i>		
7.4	HCl	1 T
7.5	C	1 T
		Skupaj: 5 T

8.	a, e, f	3 x 1 T
<i>Opomba za ocenjevalca: za vsak napačen odgovor odštejemo 1 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti</i>		
		Skupaj: 3 T

9.1	Sintetičnega, adicijske	1 T
<i>Opomba za ocenjevalca: Ni delnih točk.</i>		
9.2		1 T
<i>Opomba za ocenjevalca: Drugih vrst formul ne upoštevamo.</i>		
9.3	Pet.	1 T
9.4	A	1 T
9.5	B	1 T
		Skupaj: 5 T

10.1	Oksidacija (alkohola)/Postopna oksidacija (alkohola).	1 T
10.2	Butanojska kislina.	1 T
<i>Opomba za ocenjevalca: Le opredelitev »karboksilna kislina« ne upoštevamo.</i>		
10.3	Keton.	1 T
10.4	2-metilpropan-2-ol	1 T
<i>Opomba za ocenjevalca: Upoštevamo tudi ime metilpropan-2-ol.</i>		
		Skupaj: 4 T

SKUPAJ: 44 T